

Europäisches Patentamt

European Patent Office

Office européen des brevets



① Veröffentlichungsnummer: 0 573 762 A2

## (12)

# **EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG**

(21) Anmeldenummer: 93106679.9

(2) Anmeldetag: 24.04.93

(51) Int. Cl.<sup>5</sup>: **C09B** 11/24, C08K 5/00, D06P 3/76, C09D 11/00, B41M 5/38

② Priorität: 11.05.92 DE 4215391 11.05.92 DE 4215394

Veröffentlichungstag der Anmeldung: 15.12.93 Patentblatt 93/50

Benannte Vertragsstaaten:
BE CH DE FR GB IT LI

Anmelder: BASF Aktiengesellschaft
Carl-Bosch-Strasse 38
D-67063 Ludwigshafen(DE)

② Erfinder: Hahn, Erwin, Dr.
Am Buechsenackerhang 31

W-6900 Heidelberg(DE)

Erfinder: Kraeh, Claudia, Dr.

Ruchheimer Strasse 1

D-67112 Mutterstadt(DE)

Erfinder: Mayer, Udo, Dr.

Max-Slevogt-Strasse 27

W-6710 Frankenthal(DE)

Erfinder: Albert, Bernhard, Dr.

Rietburgstrasse 13

W-6701 Maxdorf(DE)

Erfinder: Denziger, Walter

Wormser Landstrasse 65

W-6720 Speyer(DE)

- 54 Rhodaminderivate.
- (57) Rhodaminderivate der Formel

$$\begin{bmatrix}
R^1 & R^7 & R^8 & R^3 \\
R^2 & N & R^4
\end{bmatrix}$$

$$\begin{bmatrix}
R^1 & R^7 & R^8 & R^3 & R^4 & R^4
\end{bmatrix}$$

$$\begin{bmatrix}
R^2 & R^6 & R^6
\end{bmatrix}$$

$$\begin{bmatrix}
R^3 & R^4 & R^4
\end{bmatrix}$$

$$\begin{bmatrix}
R^5 & R^6 & R^6
\end{bmatrix}$$

Wasserstoff oder Methyl,

in der

R1, R2, R3 und R4

Wasserstoff oder gegebenenfalls substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder jeweils R<sup>2</sup> und R<sup>5</sup> oder R<sup>4</sup> und R<sup>6</sup> zusammen 1,3-Propylen, das substituiert sein kann,

 $R^5$ ,  $R^6$ ,  $R^7$  und  $R^8$ 

Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl oder einen Rest der Formel  $(C_2H_4O_-)_nH$ , in der n für 2 oder 3 steht, und

An<sup>e</sup>

das Äquivalent eines Anions, das sich von einem Polymerisat oder Polykondensat ableitet, das jeweils saure Gruppen enthält, bedeuten,

neue cyclische Rhodaminfarbstoffe sowie die Verwendung der neuen Rhodaminderivate und cyclischen Rhodaminfarbstoffe zum Färben von Polyacrylnitrilfasern, zur Einarbeitung in Polymere oder zur Herstellung von Tinten.

Die vorliegende Erfindung betrifft neue Rhodaminderivate der Formel I

in der

R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup> und R<sup>4</sup> gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander jeweils Wasserstoff

oder gegebenenfalls substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder jeweils R<sup>2</sup> und R<sup>5</sup> oder R<sup>4</sup> und R<sup>6</sup> zusammen 1,3-Propylen, das ein- bis dreifach durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substitu-

iert sein kann,

R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup>, R<sup>7</sup> und R<sup>8</sup> gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander jeweils Wasserstoff

oder Methyl,

R<sup>9</sup> Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder einen Rest der Formel

(C2H4O-)nH, in der n für 2 oder 3 steht, und

Ane das Äquivalent eines Anions, das sich von einem Polymerisat oder Polykondensat ableitet, das jeweils saure Gruppen enthält, bedeuten,

neue cyclische Rhodaminfarbstoffe sowie die Verwendung der neuen Rhodaminderivate und cyclischen Rhodaminfarbstoffe zum Färben von Polyacrylnitrilfasern, zur Einarbeitung in Polymeren oder zur Herstellung von Tinten.

Rhodaminfarbstoffe sind an sich bekannt und gehören zur Klasse der Xanthenfarbstoffe. Beispielhaft seien C.I Basic Red 1(45 160), C.I. Basic Violet 10 (45 170) oder C.I. Basic Violet 11 (45 175) genannt.

Die bekannten Rhodaminfarbstoffe zeichnen sich durch eine brillante Eigenfarbe aus. Drucke oder Färbungen mit diesen Rhodaminfarbstoffen weisen jedoch in der Regel eine sehr geringe Lichtechtheit auf und verlieren ihre Brillanz durch Abtrübung oder durch Verminderung der Fluoreszenz.

Die EP-A-463 260 beschreibt organische Pigmente, die eine thermoplastische Polymermatrix auf Polyamidbasis, die praktisch neutral ist, und einen Fluoreszenzfarbstoff, der auch aus der Reihe der Rhodamine stammen kann, aufweisen.

Aufgabe der vorliegenden Erfindung war es nun, neue Rhodaminderivate bereitzustellen, die die Nachteile der bekannten Rhodaminfarbstoffe nicht mehr oder nur noch in geringem Maß aufweisen.

Demgemäß wurden die eingangs erwähnten Rhodaminderivate der Formel I gefunden.

Alle in der obengenannten Formel I auftretenden Alkylgruppen können sowohl geradkettig als auch verzweigt sein.

Wenn in der obengenannten Formel I substituierte Alkylgruppen auftreten, so können als Substituenten z. B. Hydroxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, Cyano oder Phenyl in Betracht kommen.

Reste R¹, R², R³, R⁴ und R³ sind z. B. Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, Butyl, Isobutyl, sec-Butyl, 2-Hydroxyethyl, 2- oder 3-Hydroxypropyl, 2- oder 4-Hydrorybutyl, 2-Methoxyethyl, 2- oder 3-Methoxypropyl, 2- oder 4-Methoxybutyl, 2-Ethoxyethyl, 2- oder 3-Ethoxyropyl, 2- oder 4-Ethorybutyl, 2-Cyanoethyl, 2- oder 3-Cyanopropyl, 2- oder 4-Cyanobutyl, Benzyl oder 1- oder 2-Phenylethyl.

Reste R<sup>9</sup> sind weiterhin z. B. 5-Hydroxy-3-oxapentyl oder 8-Hydroxy-3,6-dioxaoctyl.

Die Reste R² und R⁵ oder R⁴ und R⁶ können jeweils zusammen auch 1,3-Propylen bedeuten, das einbis dreifach durch C₁-C₄-Alkyl, insbesondere Methyl, substituiert sein kann. In diesem Falle können z. B. folgende Reste in Betracht kommen: -CH₂-CH₂-CH₂-, -CH(CH₃)-CH₂-CH₂-, -CH(CH₃)-CH₂-CH (CH₃)- oder -C(CH₃)₂-CH₂-CH(CH₃)-, wobei der letztgenannte Rest vorzugsweise so eingebaut ist, daß das tertiäre Kohlenstoffatom dem Stickstoffatom benachbart ist.

An<sup>e</sup> ist das Äquivalent eines Anions, das sich von einem Polymerisat oder Polykondensat ableitet, das jeweils saure Gruppen enthält.

15

III UC

20

R⁵

R

25

Н

45

50 3

1 55 • Unter sauren Gruppen in erfindungsgemäßem Sinn ist insbesondere die Carboxylat- oder Hydroxysulfonatgruppe zu verstehen.

Anionische Polymerisate können entweder Homopolymerisate oder Copolymerisate sein.

Geeignete Monomere, die saure Gruppen aufweisen und die den anionischen Polymerisaten zugrundeliegen sind z. B. Acrylsäure, Methacrylsäure, Maleinsäure, Fumarsäure, die Halbester aus Maleinsäure oder Fumarsäure mit niederen Alkoholen, insbesondere C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkanolen, N-(1-Hydroxysulfonyl-2-methylprop-2-yl)acrylamid, N-(1-Hydroxysulfonyl-2-methylprop-2-yl)methacrylamid oder 3-Hydroxysulfonyl-2-methylprop-1-en.

Geeignete Comonomere sind z. B. Acrylamid, Methacrylamid, N-Hydroxymethylacrylamid, 3-Hydroxypropylacrylat, 3-Hydroxypropylmethacrylat, Vinylacetat, N-Vinylformamid, Maleinsäureanhydrid oder Methylvinylether.

Die Homo- oder Copolymerisate weisen in der Regel ein mittleres Molekulargewicht von 500 bis 300 000, vorzugsweise 1 000 bis 100 000, auf.

Wenn An<sup>e</sup> sind von einem Copolymerisat ableitet, so weist dies im allgemeinen einen Anteil von 20 bis 99 Gew.-%, vorzugsweise 50 bis 95 Gew.-%, an Monomeren mit sauren Gruppen und einem Anteil von 1 bis 80 Gew.-%, vorzugsweise 5 bis 50 Gew.-%, an Comonomeren, jeweils bezogen auf das Gewicht des Polymerisats, auf.

Geeignete Polykondensate, die saure Gruppen aufweisen, sind beispielsweise Polykondensate auf Basis von Formaldehyd und Napthalinsulfonsäuren, Formaldehyd und Napthalin- und Methylnaphthalinsulfonsäurenoder Formaldehyd und Phenolsulfonsäuren. Das Molverhältnis Formaldehyd: Aromat liegt dabei in der Regel bei 1:2 bis 2:1.

Die Polykondensate weisen in der Regel ein mittleres Molekulargewicht von 500 bis 300 000, vorzugsweise 800 bis 70 000, auf.

In Abhängigkeit vom Molekulargewicht weisen die Anionen auf Polymerisat- oder Polykondensatbasis in der Regel 10 bis 2 000 saure Gruppen im Molekül auf. Dabei stellt in der Regel das Rhodaminkation nicht das einzige Gegenion dar. Vielmehr können als weitere Gegenionen z. B. noch Protonen oder Natriumoder Kaliumionen zugegen sein, wobei Protonen hervorzuheben sind.

Im allgemeinen weisen ca. 0,1 bis 80 % der sauren Gruppen im Anion auf Polymerisat- oder Polykondensatbasis das Rhodaminkation als Gegenion auf.

Bevorzugt sind Rhodaminderivate der Formel I, in der  $R^1$ ,  $R^2$ ,  $R^3$ ,  $R^4$  und  $R^9$  unabhängig voneinander Wasserstoff oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl bedeuten.

Weiterhin bevorzugt sind Rhodaminderivate der Formel la

in der  $R^1$ ,  $R^8$  und  $R^9$  unabhängig voneinander jeweils Wasserstoff oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl, dabei insbesondere Methyl oder Ethyl, bedeuten und An $^9$  die obengenannte Bedeutung besitzt.

Die neuen Rhodaminderivate der Formel I werden vorteilhaft erhalten, wenn man die neutrale Farbstoffbase, die in der Lactonform oder in einer chinoiden Form vorliegen kann oder die der Formel III

55

45

50

$$\begin{array}{c|c}
R^{1} & R^{7} & R^{8} \\
R^{2} & R^{5} & R^{6}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
R^{7} & R^{8} & R^{3} \\
R & R^{4} & R^{6}
\end{array}$$
(III)

gehorcht, in der R¹, R², R³, R⁴, R⁵, R⁶, R⁷, Rð und R³ jeweils die obengenannte Bedeutung besitzen, in einem geeigneten Lösungsmittel, z. B. Wasser, niedere Alkohole, wie Methanol, Ethanol, Propanol oder Isopropanol, oder Gemische dieser Lösungsmittel, löst und mit saure Gruppen aufweisendem Polymerisat oder Polykondensat versetzt. Dabei ist es vorteilhaft, einen Überschuß an Polymerisat oder Polykondensat zu verwenden. Bezogen auf 1 mol Rhodaminfarbstoff wendet man in der Regel 1 bis 500, vorzugsweise 4 bis 300 Moläquivalent, Polymerisat oder Polykondensat an. Nach einer Nachrührphase von 0,25 bis 24 Stunden bei einer Temperatur von 10 bis 50 °C sind die neuen Rhodaminderivate der Formel I gebildet und können in dieser Form oder gegebenenfalls nach Entfernen des Lösungsmittels ihrer Anwendung zugeführt werden.

Die erfindungsgemäßen Rhodaminderivate eignen sich in vorteilhafter Weise zum Färben von Polyacrylnitrilfasern, zur Einarbeitung in Polymeren oder zur Herstellung von Tinten. Weiterhin können sie bei der Herstellung von Tonern für die Elektrophotographie oder bei der Herstellung von Fluoressenzpigmenten zur Anwendung kommen.

Sie zeichnen sich durch eine verbesserte Lichtechtheit gegenüber herkömmlichen Rhodaminen aus. Die vorliegende Erfindung betrifft weiterhin neue Rhodaminfarbstoffe der Formel II

$$\begin{array}{c|c}
R^1 & R^8 \\
CH_3 & N & CH_3 \\
CH_3 & COOR^9 & CH_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
CH_3 & CH_3 & CH_3 \\
CH_3 & COOR^9 & CH_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
CH_3 & CH_3 & CH_3 \\
CH_3 & COOR^9 & CH_3
\end{array}$$

in der

40

45

55

5

10

R<sup>1</sup>, R<sup>8</sup> und R<sup>9</sup> gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander jeweils Wasserstoff oder gegebenenfalls substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl und

X<sup>e</sup> das Äquivalent eines Anions bedeuten,

sowie deren Verwendung zum Färben von Polyacrylnitrilfasern, zur Einarbeitung in Polymeren oder zur Herstellung von Tinten.

Aus der US-Patentanmeldung Serial No. 566 924 (29.12.83) sind Farbstoffe mit ähnlicher Struktur bekannt, wobei jedoch die Kohlenstoffatome der beiden äußeren stickstoffhaltigen Ringe keine weiteren Substituenten tragen.

Aufgabe der vorliegenden Erfindung war es weiterhin, neue Rhodaminfarbstoffe bereitzustellen, die sich durch vorteilhafte Gebrauchseigenschaften, insbesondere eine hohe Lichtechtheit auszeichnen.

Demgemäß wurden die oben näher bezeichneten Rhodaminfarbstoffe der Formel II gefunden.

Für die Reste R¹, R³ und R³ sei auf die oben gemachten beispielhaften Aufzählungen verwiesen.

Geeignete Anionen, von denen sich X<sup>e</sup> als Äquivalent eines Anions ableitet, sind anorganische oder organische Anionen, z.B. Fluorid, Chlorid, Bromid, Iodid, Hydrogensulfat, Sulfat, Tetrafluoroborat, Formiat, Acetat, Propionat, Mono-, Di- oder Trichloracetat, Lactat, Methoxyacetat, Citrat, Succinat, Methylsulfonat, Benzolsulfonat oder 2- oder 4-Methylbenzolsulfonat.

Bevorzugt sind Rhodaminfarbstoffe der Formel II, in der  $R^1$ ,  $R^8$  und  $R^9$  unabhängig voneinander jeweils Wasserstoff oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl bedeuten.

Besonders bevorzugt sind Rhodaminfarbstoffe der Formel I, in der  $R^1$  und  $R^3$  jeweils Wasserstoff und  $R^9$   $C_1$ - $C_4$ -Alkyl, dabei insbesondere Methyl oder Ethyl, bedeuten.

Die erfindungsgemäßen Rhodaminfarbstoffe der Formel II können auf an sich bekanntem Wege hergestellt werden. Beispielsweise kann ein Anilinderivat der Formel IV

$$\begin{array}{c|c} R^1 \\ | \\ HN \end{array} \qquad \begin{array}{c} OC_2H_5 \\ \end{array} \qquad \qquad (IV) \; ,$$

15

10

in der  $R^1$  die obengenannte Bedeutung besitzt, durch Umsetzung mit Aceton in ein Dihydrochinolin der Formel V

20

25

30 in der R¹ die obengenannte Bedeutung besitzt, übergeführt werden, aus dem nach Hydrierung und Behandlung mit Bromwasserstoff in Eisessig das Hydroxytetrahydrochinolin der Formel VI

$$CH_3$$
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 

40

45

in der R¹ die obengenannte Bedeutung besitzt, erhalten wird. Durch Umsetzung des Hydroxytetrahydrochinolins IV beispielsweise mit Phthalsäureanhydrid gelangt man dann zu den Rhodaminfarbstoffen der Formel II.

Diese Herstellmethode ist beispielsweise aus J. Org. Chem., Band 30, Seiten 1832 bis 1837, 1965, der SU-A-548 603 und der obengenannten US-Patentanmeldung bekannt.

Die neuen Rhodaminfarbstoffe der Formel II sind wertvolle Zwischenprodukte zur Herstellung der eingangs näher bezeichneten Rhodaminderivate. Außerdem eignen sie sich zum Färben von Polyacrylnitrilfasern, zur Einarbeitung in Polymeren oder zur Herstellung von Tinten. Weiterhin können sie als Laserfarbstoffe oder bei der Herstellung von Tonern für die Elektrophotographie zur Anwendung kommen.

Die folgenden Beispiele sollen die Erfindung näher erläutern.

A) Allgemeine Herstell- und Meßvorschrift

Eine Lösung von 1,0 g neutraler Farbstoffbase in 300 ml Wasser wird mit 50,0 g eines anionischen Polymerisats oder Polykondensats versetzt und 12 Stunden bei 20 °C gerührt.

Das resultierende Reaktionsgemisch wird mit einer Drahtrakel auf einen Glasträger aufgetragen. Es wird dann in einem Spektrometer die Absorption gemessen, wobei die Dicke des Films so gewählt wird, daß im Absorptionsmaximum der Filme eine Transmission von 10 bis 25 % erhalten wird.

Diese Schichten werden in einem Sun-Tester der Fa. Hanau mit einer 1500 Watt-Xenonampe belichtet. Nach bestimmter Zeitabständen wird die Zunahme der Transmission spektrometrisch erfaßt.

Innerhalb eines nicht zu großen Intervalls der Transmissionszunahme (z. B. von ca. 15 % auf ca. 40 %) wird die Steigung der Ausgleichsgerade durch die Meßpunkte bestimmt, der erhaltene Zahlenwert ist das Maß für die Lichtechtheit.

Der in Tabelle 3 angegebene Zahlenwert hat die Dimension: Transmissionszunahme in Prozent je Stunde Belichtungsdauer.

Folgende neutrale Farbstoffbasen wurden verwendet.

## Tabelle 1

5	Verbindung Nr.	$(C_2H_5)_2N$ $O$ $N(C_2H_5)_2$
10	1 .	HO COOCH <sub>3</sub>
15	2	$(C_2H_5)_2N$ $O$ $N(C_2H_5)_2$
20		
25	3	CH <sub>3</sub> N  CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>
30		CH <sub>3</sub> COOH CH <sub>3</sub>
35	4	$CH_3$ $CH_3$ $CH_3$ $CH_3$ $CH_3$ $CH_3$ $CH_3$ $CH_3$ $CH_3$ $COOCH_3$
40		
45	5	(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub> N
50		СООН

Folgende Polymerisate/Polykondensate wurden verwendet.

### Tabelle 2

Nr.	Polymerisat/Polykondensat	Mittleres Molekulargewicht
1	Naphthalinsulfonsäure-Formaldehyd-Kondensat	
2	Polyacrylsäure	4.000
3	Maleinsäure-Acrylsäure-Copolymerisat	3.000
4	Polyacrylsäure	20.000
5	Polyacrylsäure	100.000
6	Polyacrylsäure	250.000
7	Copolymerisat aus Maleinsäure und 3-Hydroxypropylacrylat	1.200
8	Copolymerisat aus Acrylsäure und 3-Hydroxysulfonyl-2-methylprop-1-en	
9	Copolymerisat aus Acrylsäure und N-(1-Hydroxysulfonyl-2-methylprop-2-yl)acrylamid	
10	Polyacrylsäure, schwach vernetzt	
11	Copolymerisat aus Maleinsäure und Vinylmethylether	
12	Rohnaphthalinsulfonsäure-Formaldehydkondensat	

In der folgenden Tabelle 3 sind die nach der obengenannten Methode gemessenen Lichtechtheitswerte der neuen Rhodaminderivate aufgeführt.

Tabelle 3

BspNr.	Zugrundeliegende Farbstoffbase (Tab. 1)	Polymerisat/ Polykondensat (Tab. 2)	Lichtechtheit
1	1	1	0,57
2	1	2	0,94
3	1	3	1,25
4	1	4	2,69
5	1	5	1,56
6	1	6	1,41
7	1	7	2,42
8	1	8	0,93
9	1	9	1,04
10	1	10	1,25
11	1	11	1,44
12	2	8	1,20
13	5	2	1,33
14	3	2	0,32
15	4	2	0,20

In Tabelle 4 sind zum Vergleich die Lichtechtheitswerte von Rhodaminfarbstoffen mit üblichen Gegenionen oder der entsprechenden neutralen Farbstoffbase aufgeführt.

Tabelle 4

BspNr.	Zugrundeliegende Farbstoffbase (Tab. 1)	Anion	Lichtechtheit
16	1	ZnCl₃ <sup>e</sup>	46,96
17	2	Cle	96,01
18	3	CH₃COO <sup>e</sup>	33,82
19	4	CH₃OSO₃ <sup>e</sup>	12,00
20	5	-	21,80

B) Herstellung der cyclischen Rhodaminfarbstoffe Beispiel 21

28 g 2,2,4-Trimethyl-7-hydroxytetrahydrochinolin und 17 g Phthalsäureanhydrid wurden mit 8,5 g Zinkchlorid vermischt. Die Mischung wurde auf 165°C erhitzt und 5 Stunden bei dieser Temperatur gehalten. Das beim Abkühlen erstarrende Reaktionsgemisch wurde pulverisiert und in 100 ml Wasser eingetragen. Nachdem man mit Natronlauge einen pH-Wert von 8 bis 9 eingestellt hatte, wurde der kristalline Niederschlag abgesaugt und mit Wasser gewaschen. Um Restmengen an Zink zu entfernen, wurde das Filtergut in 15 ml 25 gew.-%ige wäßrige Ammoniaklösung eingetragen. Man rührte 1 Stunde bei Raumtemperatur, saugte das kristalline Produkt ab und wusch es mit Wasser nach. Nach dem Trocknen bei 60°C wurden 25 g Farbbase erhalten, die in Wasser eingetragen und mit Essigsäure versetzt wurden. Nach dem Absaugen und Trocknen erhielt man den Farbstoff der Formel

5 CH<sub>3</sub> COOH CH<sub>3</sub> CH<sub>3</sub> COO€

Beispiel 22

15

20

25

30

25 g Farbstoff aus Beispiel 1 wurden zusammen mit 4 g Magnesiumoxid in 100 ml γ-Butyrolacton eingetragen. Das Gemisch wurde mit 13 g Dimethylsulfat versetzt und zunächst auf 100°C erwärmt. Nach 5 Stunden wurde die Temperatur auf 130°C erhöht und noch 3 Stunden bei diesem Wert gehalten. Nach dem Abkühlen auf Raumtemperatur wurde das Gemisch in 500 ml Wasser aufgenommen. Der kristalline Niederschlag wurde abgesaugt und mit Wasser gewaschen. Nach dem Trocknen bei 60°C wurden 28 g Farbstoff der Formel

35

erhalten.

Analog Beispiel 21 und 22 können folgende Farbstoffe der Formel

45
$$\begin{array}{c|c}
L^1 & L^1 \\
CH_3 & N & CH_3 \\
CH_3 & COOL^2 & CH_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
CH_3 & CH_3 & CH_3 \\
CH_3 & COOL^2 & CH_3
\end{array}$$

50

erhalten werden. Der Austausch des Anions ist nach den üblichen Verfahren möglich.

Beispiel Nr.	L¹	L <sup>2</sup>	Χ <sup>θ</sup>
3	Н	CH <sub>3</sub>	Cle
4	Н	CH₃	BF₄ <sup>⊕</sup>
5	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Cle
6	CH₃	Н	Cle
7	CH₃	CH₃	CH₃OSO₃ <sup>e</sup>
8	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н	Cle
9	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH₃	Cle

15

5

10

### Patentansprüche

#### 1. Rhodaminderivate der Formel I

20

25

30

35

in der

 $R^1,\,R^2,\,R^3$  und  $R^4$ 

gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander jeweils Wasserstoff oder gegebenenfalls sübstituiertes  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl oder jeweils  $R^2$  und  $R^5$  oder  $R^4$  und  $R^6$  zusammen 1,3-Propylen, das ein- bis dreifach durch  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl substituiert sein kann,

40

 $R^5$ ,  $R^6$ ,  $R^7$  und  $R^8$ 

gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander jeweils Wasserstoff

oder Methyl,

 $\mathbb{R}^9$ 

Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes C1-C4-Alkyl oder einen Rest der

Formel (C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>O-)<sub>n</sub>H, in der n für 2 oder 3 steht, und

An<sup>e</sup>

das Äquivalent eines Anions, das sich von einem Polymerisat oder Polykondensat ableitet, das jeweils saure Gruppen enthält, bedeuten.

45

Anspruch 1 dadurch gekonnzeichnet des die gewen Grinnen im Anie

- 2. Rhodaminderivate nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die sauren Gruppen im Anion Carboxylat- oder Hydroxysulfonatgruppen sind.
- 3. Rhodaminderivate nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß das mittlere Molekulargewicht des Anions, das sich von einem Polymerisat oder Polykondensat ableitet, 500 bis 300 000 beträgt.
  - 4. Rhodaminderivate nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß An<sup>e</sup> das Äquivalent eines Anions bedeutet, das sich von einem Homo- oder Copolymerisat ableitet.
- 55 S. Rhodaminderivate nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß R¹, R², R³, R⁴ und R³ unabhängig voneinander jeweils Wasserstoff oder C₁-C₄-Alkyl bedeuten.
  - 6. Rhodaminderivate nach Anspruch 1, die der Formel la

gehorchen, in der

R<sup>1</sup>, R<sup>8</sup> und R<sup>9</sup> unabhängig voneinander jeweils Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl bedeuten und An<sup>e</sup> die in Anspruch 1 genannte Bedeutung besitzt.

- 7. Verwendung der Rhodaminderivate gemäß Anspruch 1 zum Färben von Polyacrylnitrilfasern, zur Einarbeitung in Polymeren oder zur Herstellung von Tinten.
  - 8. Rhodaminfarbstoffe der Formel II

 $\begin{array}{c|c}
 & R^1 & R^8 \\
 & CH_3 & CH_3 \\
 & CH_3 & CH_3
\end{array}$   $\begin{array}{c}
 & CH_3 \\
 & CH_3
\end{array}$   $\begin{array}{c}
 & CH_3 \\
 & CH_3
\end{array}$   $\begin{array}{c}
 & COOR^9 \\
 & CH_3
\end{array}$   $\begin{array}{c}
 & CH_3
\end{array}$   $\begin{array}{c}
 & COOR^9 \\
 & CH_3
\end{array}$   $\begin{array}{c}
 & COOR^9 \\
 & CH_3
\end{array}$   $\begin{array}{c}
 & COOR^9 \\
 & CH_3
\end{array}$ 

35

40

in der

R1 R8 und R9

gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander jeweils Wasserstoff oder gegebenenfalls sübstituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl und

Xe

das Äquivalent eines Anions bedeuten.

- 9. Rhodaminfarbstoffe nach Anspruch 8, dadurch gekennzeichnet, daß R¹, R8 und R9 unabhängig voneinander jeweils Wasserstoff oder C1-C4-Alkyl bedeuten.
- 10. Verwendung der Rhodaminfarbstoffe der Formel II gemäß Anspruch 8 zum Färben von Polyacrylnitrilfasern, zur Einarbeitung in Polymeren oder zur Herstellung von Tinten.

THIS PAGE BLANK (USPTO)

## (12)

# EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 93106679.9

2 Anmeldetag: 24.04.93

(1) Int. Cl.5: C09B 11/24, C08K 5/00, D06P 3/76, C09D 11/00, B41M 5/38, C09B 69/06, C09D 11/16

(3) Priorität: 11.05.92 DE 4215391 11.05.92 DE 4215394

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung: 15.12.93 Patentblatt 93/50

Benannte Vertragsstaaten: BE CH DE FR GB IT LI

 Veröffentlichungstag des später veröffentlichten Recherchenberichts: 09.03.94 Patentblatt 94/10

(71) Anmelder: BASF Aktiengesellschaft Carl-Bosch-Strasse 38 D-67063 Ludwigshafen(DE)

2 Erfinder: Hahn, Erwin, Dr. Am Buechsenackerhang 31 W-6900 Heidelberg(DE) Erfinder: Kraeh, Claudia, Dr. **Ruchheimer Strasse 1** D-67112 Mutterstadt(DE) Erfinder: Mayer, Udo, Dr. Max-Slevogt-Strasse 27 W-6710 Frankenthal(DE) Erfinder: Albert, Bernhard, Dr. Rietburgstrasse 13 W-6701 Maxdorf(DE) Erfinder: Denziger, Walter

**Wormser Landstrasse 65** 

W-6720 Speyer(DE)

(SI) Rhodaminderivate.

(57) Rhodaminderivate der Formel

$$\begin{bmatrix} R^{1} & R^{7} & R^{8} & R^{3} \\ R^{2} & N & R^{4} \end{bmatrix} \oplus An \oplus$$

in der

Ane

R1, R2, R3 und R4

R5, R6, R7 und R8

R<sup>9</sup>

Wasserstoff oder gegebenenfalls substituiertes C1-C4-Alkyl oder jeweils R2 und R5 oder R4 und R6 zusammen 1,3-Propylen, das substituiert sein kann,

Wasserstoff oder Methyl,

Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes C1-C4-Alkyl oder einen Rest der Formel (C2H4O-)nH, in der n für 2 oder 3 steht, und das Äquivalent eines Anions, das sich von einem Polymerisat oder Polykondensat

ableitet das ieweils saure Grunnen enthält hedeuten.

neue cyclische Rhodaminfarbstoffe sowie die Verwendung der neuen Rhodaminderivate und cyclischen Rhodaminfarbstoffe zum Färben von Polyacrylnitrilfasern, zur Einarbeitung in Polymere oder zur Herstellung von Tinten.

	EINSCHLÄGIG	E DOKUMENTE		
Kategorie	Kennzeichnung des Dokume der maßgeblic	nts mit Angabe, soweit erforderlich, hen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.CL5)
X	EP-A-O 327 763 (MIN MANUFACTURING COMPA * Seite 2, Zeile 48 * Seite 4 * * Seite 7, Nr. 10 *	NY) ; *	1-4,7	C09B11/24 C08K5/00 D06P3/76 C09D11/00 B41M5/38 C09B69/06
X	GB-A-748 670 (COMPA MATIERES COLORANTES * Seite 1, Spalte 2 Beispiele *		1-4,7	C09D11/16
A	EP-A-0 285 179 (PB INC.) * Ansprüche 1,2 *	DIAGNOSTIC SYSTEMS,	8	
A	PATENT ABSTRACTS OF vol. 11, no. 349 (C November 1987 & JP-A-62 119 281 ( 1987		1,7	
	* Zusammenfassung *			RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int.Cl.5)
A	EP-A-0 209 367 (TO) * Seite 4, Zeile 6		1,7	C09B C09D D06P
A	1987	C-442)(2709) 25. August (PILOT INK CO. LTD.) 23.	1,7	C08K
D,A	US-A-4 622 400 (P. * Beispiele 11-15 *		8	
A	DE-A-33 05 011 (VER BITTERFELD) * Seite 4, Zeile 4	CHEMIEKOMBINAT  - Zeile 27; Beispiele *	1-4,7	
		-/		
Der v	orliegende Recherchenbericht wur	de für alle Patentansprüche erstellt	1	
	Racherchenort	Abschlußdatum der Rocherche		Prefer
	DEN HAAG	6. Januar 1994	Ke	etterer, M

EPO FORM 1503 03.82 (PO4C03) KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE

X: von besonderer Bedeutung allein betrachtet
 Y: von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Verbiffentlichung derselben Kategorie
 A: technologischer Hintergrund
 O: nichtschriftliche Offenbarung
 P: Zwischenliteratur

T: der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze
E: älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder
nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist
D: in der Anmeldung angeführtes Dokument
L: aus andern Gründen angeführtes Dokument

<sup>&</sup>amp; : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument



# EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung EP 93 10 6679

Kategorie	Kennzeichnung des Dokume der maßgeblic	nts mit Angabe, soweit erforderlich, hen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.CL5)
A	US-A-2 263 385 (O.		1-4	A THE SOLID (MECES)
	* Spalte 4, Zeile 5	7 - Zeile 67 * 		
A	US-A-1 921 857 (B. * Spalte 1, Zeile 4 1,2 *	ZSCHIMMER ET. AL.) - Zeile 14; Beispiel	e   1	
A	CHEMICAL ABSTRACTS, 10. August 1970, Co abstract no. 26582y L. V. LEVSHIN ET. A metachromasya durin dyes with polyanion Seite 52; Spalte 1 * Zusammenfassung * & IZV. AKAD. NAUK SBd. 34, Nr. 3, 197 Seiten 604 - 607 L. V. LEVSHIN ET. A	lumbus, Ohio, US; L. 'Effect of g the interactions of s' ; SSR O , MOSCOW	1	RECHERCHIERTE
A	US-A-1 967 912 (H.		2 1	SACHGEBIETE (Int.Cl.5)
A	CO. LTD.) * Seite 14, Zeile 2	O SODA MANUFACTURING  - Zeile 15 * 1 - Seite 13, Zeile 2	1-4,7	
			-	
D.				
Thet Ao	Recharchemet	e für alle Patentansprüche erstellt  Abschlubdatun der Recherche	1	Prefer
	DEN HAAG	6. Januar 1994	Ke	tterer, M
X:von Y:von	ATEGORIE DER GENANNTEN D besonderer Bedeutung allein betrachte besonderer Bedeutung in Verbindung wen Veröffentlichung derselben Kateg nologischer Hintergrund	E: ilteres Paten et nach dem Ar mit einer D: in der Anne orie L: aus andern G	g zugrunde liegende itdokument, das jed meldedatum veröffe idung angeführtes E ründen angeführtes	Theorien oder Grundsätze och erst am oder entlicht worden ist